

*A táblázat üresen hagyott celláiba olvashatóan írja be az összehasonlítás szempontjaira adott válaszait!*

	<b>Kénsav</b>	<b>Foszforsav</b>	<b>Hangyasav</b>
<b>Képlete</b>	1.	2.	3.
<b>Molekulájának szerkezeti képlete (a nemkötő elektronpárok feltüntetésével)</b>	4.	5.	6.
<b>A molekulák központi atomjának oxidációs száma</b>	7.	8.	9.
<b>Egy tetszőleges, vízben oldható sójának képlete és neve</b>	10. 11.	12. 13.	14. 15.
<b>A választott só vizes oldatának kémhatása</b>	16.	17.	18.

(2006. május)

**Megoldás:** (13 pont)

1.  $\text{H}_2\text{SO}_4$
2.  $\text{H}_3\text{PO}_4$
3.  $\text{HCOOH}$

**A három válasz együtt: 1 pont**

4. A kénsav szerkezeti képlete. **1 pont**
5. A foszforsav szerkezeti képlete. **1 pont**
6. A hangyasav szerkezeti képlete. **1 pont**

**(A szerkezeti képletek a kötő és nemkötő elektronpárok helyes feltüntetésével fogadhatók el!)**

7. +6 **1 pont**
8. +5 **1 pont**
9. +2 **1 pont**

10. Pl.  $\text{CuSO}_4$
11. réz(II)-szulfát
12. Pl.  $\text{Na}_3\text{PO}_4$
13. nátrium-foszfát
14. Pl.  $\text{HCOONa}$
15. nátrium-formiát

**A két válasz együtt: 1 pont**

**A két válasz együtt: 1 pont**

**A két válasz együtt: 1 pont**

16. Savas **(Vagy a választott sónak megfelelő, helyes válasz)** **1 pont**
17. Lúgos **(Vagy a választott sónak megfelelő, helyes válasz)** **1 pont**
18. Lúgos **(Vagy a választott sónak megfelelő, helyes válasz)** **1 pont**